اختبار (1) كيمياء 2-1 الفصل الأول للعام 1444هـ

اسم الطالبة / الشعبة / التاريخ /

Mg=24

O= 16

**السؤال الأول/ فسري المعادلة الكيميائية الموزونة الآتية من حيث عدد الجسيمات والمولات والكتلة، آخذاً بعين الاعتبار قانون حفظ الكتلة**

| | | | |
|---|---|---|---|
| | **$2Mg_{(s)}$ + $O_{2(g)}$ → $2MgO_{(s)}$** | | |
| عدد الجسيمات | | | |
| عدد المولات | | | |
| الكتلة | | | |
| قانون حفظ الكتلة | | | |

**$2Mg_{(s)}$ + $O_{2(g)}$ → $2Mgs_{(s)}$**

**السؤال الثاني / اختاري الإجابة الصحيحة او حل السؤال للحصول على أفضل إجابة**

| | | |
|---|---|---|
| **1) تسمى المادة المتفاعلة التي تحدد سير التفاعل الكيميائي** | | |
| a – المادة المحددة | b-المادة الفائضة | C -المادة المعطاة |
| **2) تعتمد الحسابات لكيميائية على قانون حفظ** | | |
| a – الطاقة | b- الكتلة | C - الشغل |
| **3) اسم الملح للصيغة التالية $CuSo_4.5H_2o$** | | |
| a – كبريتات النحاس | b-كبريتات الليثيوم | C -كبريتات النحاس خماسية الماء |
| **3) أي القوانين يستخدم لحساب النسب المولية ؟** | | |
| a – n(n-1) | b-n(n+1) | C -n(n*1) |
| **5) في تفاعل التفكك للمركب AB الى مكوناته A,B ما عدد النسب المولية التي يمكن كنابتها من معادلة التفاعل ؟** | | |
| a – 6 | b- 1 | C - 3 |
| **6) يسمى التعبير عن نسبة المردود الفعلي الى المردود النظري بصورة نسبة مئوية** | | |
| a – نسبة المردود المئوية | b- نسبة المردود النظري | C - نسبة لمردود الفعلي |
| **7) اذا كانت نسبة عنصر الاكسجين في $k_2o$ تساوي 59.95% فان نسبة عنصر البوتاسيوم % ..........** | | |
| a – 26.90% | b- 40.05% | C - 41.67% |
| **8) اذا كانت المادة الفائضة هي Na من تفاعل $3Na_2O_3 + 2Fe$ ⟶ $6Na+Fe_2o_3$ فان المادة المحددة هي** | | |
| a – $o_3$ | b- 2Fe | C - $Fe_2o_3$ |
| **9) نحصل على النسب المولية للتفاعل الكيميائي من** | | |
| a – المعادلة الكيميائية الموزونة | b- مجموع كتل النواتج | C - الجدول الدوري |
| **10) يتفاعل الزنك مع اليود حسب المعادلة $ZnI_2$ ⟶ $Zn+I_2$<br>اذا كان المردود النظري =958.2g والمردود الفعلي =400g فأن نسبة المردود المئوية تساوي % .............** | | |
| a – 20.9% | b- 41.7% | C - 120% |

السؤال الثالث : ما الصيغة الأولية لمركب يحتوي على نسبة 35.98% من الومنيوم ونسبة 46.02% من الكبريت علماً بان الكتل المولية AL=27 s=32